DIALOG(R)File 351:Derwent WPI (c) 2003 Thomson Derwent. All rts. reserv.

009646427 **Image available**
WPI Acc No: 1993-339976/ 199343
Related WPI Acc No: 2003-008477

XRAM Acc No: C93-150907 XRPX Acc No: N93-262438

Organic electroluminescence element for planar light source or flat display panel - uses substd. poly-(para-phenylene-vinylene) as luminescent material

Patent Assignee: SUMITOMO CHEM CO LTD (SUMO)
Number of Countries: 001 Number of Patents: 002

Patent Family:

Patent No Kind Date Applicat No Kind Date Week JP 5247460 19930924 Α JP 92300903 Α 19921111 199343 JP 3328731 B2 20020930 JP 92300903 Α 19921111 200271

Priority Applications (No Type Date): JP 922124 A 19920109; JP 91321976 A 19911205

Patent Details:

Patent No Kind Lan Pg Main IPC Filing Notes

JP 5247460 A 7 C09K-011/06

JP 3328731 B2 7 H05B-033/14 Previous Publ. patent JP 5247460

Abstract (Basic): JP 5247460 A

Element has at least the luminescent layer between a pair of electrodes of which at least one is transparent or translucent, consisting of an anode and a cathode. Element comprises substd. poly(p-phenylene vinylene) of formula (I) and an electron-transporting cpd. in the luminescent layer. In (I), R1-4 = H, or one or 1-20C alkyl, alkoxy and alkylthio, and also 6-20C aromatic hydrocarbon; at least one of R1-4 is 4-20C alkyl, alkoxy or alkylthio; n = integer of over 5.

Pref. a layer of an electron-transporting cpd. is laid adjoining the luminescent layer, between the cathode and the luminescent layer. The cathode is formed of alloy consisting of Mg and Ag.

USE/ADVANTAGE - The organic electroluminescence element is used for the planar light source, the flat panel display, etc. and it can be driven at low voltage and it has improved luminance.

In an example, luminescent layer (thickness: 800 angstroms) consisting of poly(2,5-diheptyl p-phenylene vinylene)(number-average degree of polymerisation of about 360) synthesised by using 2,5-diheptyl-p-xylylene dibromide and 2-(4-biphenylyl) -5-(4-t-butylphenyl) -1,2,3-oxadiazole (electron transporting cpd.) formed from its 0.67 wt.% soln. in toluene/chloroform = 3/2 (wt. ratio) (in the 5 wt.% mixing ratio to poly(2,5-diheptyl-p-phenylene vinylene) was formed on a glass substrate having 200 angstrom thick ITO film deposited by sputtering, by spin coating. After drying the layer at 60 deg. C for 1 hr. under reduced pressure, the organic EL(electroluminescence) element was prepd. by depositing indium (3000 angstrom) on the layer by vacuum evapn. coating (degree of vacuum or under 3 \times 10 power -6 Torr) as cathode. When applying 19.4 V voltage to the element, a current of 275 mA/cm2 current density flowed and orange EL luminescence of 160.6 cd/m2 luminance was observed. To obtain 20 cd/m2 luminance, the voltage was 13.2 V.

HIS PAGE BLANK (USPTO)

FΙ

特開平5-247460

(43)公開日 平成5年(1993)9月24日

(51) Int.CL5

識別記号

庁内整理番号

技術表示簡所

C 0 9 K 11/06

Z 6917-4H

C 0 8 G 61/00

NLF

8215 - 4 J

11 0 5 B 33/14

審査請求 未請求 請求項の数3(全 7 頁)

(21)出願番号

特顯平4-300903

(22)出顧日

平成4年(1992)11月11日

(31)優先権主張番号 特願平3-321976

(32)優先日

平3(1991)12月5日

(33)優先権主張国

日本(JP)

(31) 優先権主張番号 特願平4-2124 (32)優先日

平4 (1992) 1月9日

(33) 優先権主張国

日本 (JP)

(71)出願人 000002093

住友化学工業株式会社

大阪府大阪市中央区北浜 4 丁月 5 番33号

(72)発明者 大西 敏博

茨城県つくば市北原 6 住友化学工業株式

会社内

(72)発明者 野口 公信

茨城県つくば市北原6 住友化学工業株式

会社内

(72)発明者 土居 秀二

茨城県つくば市北原6 住友化学工業株式

会社内

(74)代理人 介理士 久保山 隆 (外1名)

(54) 【発明の名称】 有機エレクトロルミネッセンス素子

(57) 【要約】

【目的】低電圧駆動で、しかも輝度が向上した有機エレ クトロルミネッセンス素子を提供する。

【構成】少なくとも一方が透明または半透明である一対 の陽極および陰極からなる電極間に、少なくとも発光層 を有する有機エレクトロルミネッセンス案子において、 該発光層が下記化1

【化1】

(式中、Ra 、Ra 、Ra 、Ra はそれぞれ独立に水 素、炭素数1~20のアルキル基、アルコキシ基および アルキルチオ基ならびに炭素数6~20の芳香族炭化水 素基から選ばれた基を示し、且つ少なくとも一つが炭素 数4~20のアルキル基、アルコキシ基またはアルキル チオ基であり、nは5以上の数を表す。) で表される置 換ポリ(p フェニレンビニレン)と電子輸送性化合物

を含むことを特徴とする有機エレクトロルミネッセンス **紫**了。

【特許請求の範囲】

【請求項1】少なくとも一方が透明または半透明である一対の陽極および陰極からなる電極間に、少なくとも発光層を有する有機エレクトロルミネッセンス素子において、該発光層が下記化1

(他)1

(式中、R1、R2、R1、R1はそれぞれ独立に水 素、炭素数 $1 \sim 20$ のアルキル基、アルコキシ基および アルキルチオ基ならびに炭素数 $6 \sim 20$ の芳香族炭化水 素基から選ばれた基を示し、且つ少なくとも一つが炭素 数 $4 \sim 20$ のアルキル基、アルコキシ基またはアルキル チオ基であり、nは5以上の数を表す。)で表される慣 換ポリ(p - 7エニレンビニレン)と電子輸送性化合物 を含むことを特徴とする有機エレクトロルミネッセンス 老子。

【請求項2】少なくとも一方が透明または半透明である一対の陽極および陰極からなる電極間に少なくとも発光 層を有する有機エレクトロルミネッセンス素子において、該発光層が化1で表される置換ポリ(pーフェニレンビニレン)よりなり、且つ陰極と該発光層との間に、該発光層に隣接して電子輸送性化合物からなる層を設けたことを特徴とする有機エレクトロルミネッセンス素子。

【請求項3】 陸極がMgとAgの合金からなることを特徴とする請求項1または2記載の有機エレクトロルミネ 30 ッセンス素子。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は有機エレクトロルミネッセンス素子(以下有機EL素子)に関するものである。 詳しくは、置換ポリ (p-フェニレンビニレン)を発光材料として用いた有機EL素子に関する。

[0002]

【従来の技術】従来から用いられている無機エレクトロルミネッセンス素子は発光させるのに高電圧が必要であ 40 った。最近、Tangらは有機蛍光色素を発光層とし、それに電子写真の感光体等に用いられていた有機電荷輸送化合物を積層した二層構造を有する有機EL素子を作製し、発光層のみを有するものに比較して低電圧駆動、高効率、高輝度の有機EL素子を実現させた(特開昭59 194393号公報)。有機EL素子は無機EL素子に比べ、低電圧駆動、高輝度に加えて多数の色の発光が容易に得られるという特長があることから、素子構造や有機蛍光色素、有機電荷輸送化合物について多くの試

・アプライド・フィジックス(Jpn. J. Appl. Phys.) 27巻、L269(1988年))、(ジャーナル・オブ・アプライド・フィジックス(J. Appl. Phys.) 65巻、3610頁(1989年)〕。これまでに、発光材料としては低分子量の有機強光色素が一般に用いられており、高分子量の発光材料としては、WO9013148号公開明細書、特開平3-126787号公報、アプライド・フィジックス・レターズ(Appl. Phys. Lett.) 58巻、1982頁(1991年)などで提案されているにすぎなかった。

2

[0003]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、これまで報告されてきた高分子発光材料を用いた有機EL素子は駆動電圧が高く、輝度も必ずしも十分とは言い難いものであった。高分子発光材料は熱的に安定であり、また途布法により容易に均一性に優れた発光層を形成できることから、それらの長所を生かしながら、より駆動電圧が低く、高輝度である有機EL素子が要望されている。

20 【0004】本発明の目的は高分子発光材料を発光層とした低電圧駆動、高輝度の有機EL素子を提供することにある。

[0005]

【課題を解決するための手段】本発明者等は、高分子発光材料を発光層として用いた有機EL素子の低電圧駆動、高輝度化を鋭意検討してきた。その結果、高分子発光材料として、置換ポリーp-フェニレンビニレンを用い、これに、電子輸送性化合物を添加したものを発光層として用いるか、または、高分子発光層と陰極との間に高分子発光層に隣接して電子輸送性化合物の層を形成することにより、高分子発光材料を単独で用いた場合に比べて、低電圧駆動化、高輝度化が実現されることを見い出し、本発明に至った。

【0006】すなわち、本発明は、少なくとも一方が透明または半透明である一対の陽極および陰極からなる電極間に、少なくとも発光層を有する有機エレクトロルミネッセンス素子において、該発光層が下記化2

[0007]

【化2】

$$\begin{array}{c} R_1 \\ R_2 \\ R_3 \end{array} = CH = CH \frac{1}{n}$$

高効率、高輝度の有機EL素子を実現させた(特開昭 5 9-194393号公報)。有機EL素子は無機EL素 茂素数 $1\sim20$ のアルキル基、アルコキシ基および 予に比べ、低電圧駆動、高輝度に加えて多数の色の発光 が容易に得られるという特長があることから、素子構造 や有機蛍光色素、有機電荷輸送化合物について多くの試 タが報告されている [ジャパニーズ・ジャーナル・オブ 50 チオ基であり、nは5以上の数を表す。)で表されると

換ポリ(p フェニレンビニレン)と電子輸送性化合物 を含むこと、あるいは該発光層が上記化2で表される置 換ポリ (ローフェニレンピニレン) よりなり、且つ該発 光層と陰極の間に該発光層に隣接して電子輸送性化合物 の層を設けることを特徴とする有機EL素子を提供する ことにある。

【0008】以下、本発明の有機EL素子について詳細 に説明する。本発明に用いられる上記化2で表わされる 置換ポリ(p-フェニレンビニレン)は溶剤に可溶性の ものである。ここで、R1 、R2 、R3 、R4 はそれぞ 10 打独立に水素、炭素数1~20のアルキル基、アルコキ シ基およびアルキルチオ基ならびに炭素数6~20の芳 香族炭化水素基から選ばれた基を示し、且つ可溶性を与 えるには、少なくともそれらの一つが炭素数4~20の アルキル基、アルコキシ基またはアルキルチオ基である ことが必要である。これらのなかで成膜性が良好なアル キル基、アルコキシ基が特に好ましい。ここで、炭素数 1~20のアルキル基としては、例えば、メチル基、エ チル基、プチル基、ペンチル基、ヘキシル基、ヘプチル 基、オクチル基、デシル基、ラウリル基、2~エチルー 20 ヘキシル基、3-メチループチル基、イソプロビル基な どであり、ベンチル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オク チル基、デシル基、2 -- エチル-- ヘキシル基、3 -- メチ ル プチル基が好ましい。または炭素数1~20のアル コキシ基としては、メトキシ基、エトキシ基、プトキシ 基、ペンチルオキシ基、ペキシルオキシ基、ペプチルオ キシ基、オクチルオキシ基、デシルオキシ基、ラウリル オキシ基、2-エチルーヘキシルオキシ基、3-メチル ープトキシ基、イソプルピルオキシ基などであり、ペン チルオキシ基、ヘキシルオキシ基、ヘプチルオキシ基、 オクチルオキシ基、デシルオキシ基、2-エチルーヘキ シルオキシ基、3-メチループトキシ基が好ましい。ア ルキルテオ基としては、メチルチオ基、エチルチオ基、 プチルチオ基、ペンチルチオ基、ヘキシルチオ基、ヘブ チルチオ基、オクチルチオ基、デシルチオ基、ラウリル チャ基、2…エチルーペキシルチオ基、3ーメチループ チルチオ基、イソプルピルチオ基などであり、ペンチル チオ基、ヘキシルチオ基、ヘプチルチオ基、オクチルチ オ基、デシルチオ基、2-エチルーヘキシルチオ基、3 - メチループチルチオ基が好ましい。芳香族炭化水素基 40 としてはフェニル基、4-アルコキシフェニル基、4-アルキルフェニル基、1ーナフタレン基、2ーナフタレ ン基が例示される。

【0009】具体的な置換ポリ(p-フェニレンピニレ ン) としては、ポリ(2,5-ジベンチルーp-フェニ レンピニレン)、ポリ(2,5-ジヘキシルーゥーフェ ニレンビニレン)、ポリ(2、5 - ジヘプチルー p - フ エニレンピニレン)、ポリ(2、5ージオクチルーpー フェニレンピニレン)、ポリ(2.5 ージデシルーp-

シーローフェニレンピニレン)、ポリ(2、5、ジヘキ シルオキシーpーフェニレンビニレン)、ボリ(2,5 ージへプチルオキシーpーフェニレンピニレン)、ボリ (2.5-ジオクチルオキシーカーフェニレンピニレ ン)、ポリ(2、5 - ジデシルオキシー p · フェニレン ピニレン)、ポリ(2、5-ジベンチルチオーp-フェ ニレンピニレン)、ポリ(2,5-ジヘキシルチオーp ーフェニレンピニレン)、ポリ(2、5ージへプチルチ オーローフェニレンピニレン)、ポリ(2-メトキシー 5-ヘプチルオキシーローフェニレンピニレン)、ボリ (2-メトキシ-5-ラウリルオキシ-p-フェニレン ピニレン)、ポリ(2-メトキシ-5-(2.-エチル - ヘキシルオキシ) - p - フェニレンピニレン)、ポリ (2-メトキシ-5-ヘプチルチオ-p-フェニレンビ ニレン)、ポリ(2-メトキシ-5-ラウリルチオール ーフェニレンピニレン)、ポリ(2 - メトキシ - 5 (3' -メチループトキシ) - p - フェニレンビニレ ン) などが例示される。これらの中で、ポリ (2, 5-ジペンチルーp-フェニレンピニレン)、ポリ(2.5 ージヘキシルーpーフェニレンピニレン)、ポリ(2, 5 - ジヘプチル - p - フェニレンピニレン) 、ポリ (2,5-ジオクチル-p-フェニレンピニレン)、ボ リ(2,5 - ジペンチルオキシー p - フェニレンビニレ ン)、ポリ(2、5-ジへキシルオキシ-p-フェニレ ンピニレン)、ポリ(2,5-ジへプチルオキシーp-フェニレンピニレン)、ポリ(2、5 - ジオクチルオキ シーローフェニレンピニレン)、ポリ(2,5 - ジデシ ルオキシ-p-フェニレンピニレン)、ボリ (2-メト キシー5-ヘキシルオキシーp-フェニレンピニレ 30 ン)、ポリ(2-メトキシ-5-(3'-メチループト キシ) - p - フェニレンピニレン) が好ましい。これら の置換ポリ(p-フェニレンピニレン)は単独で用いて もよいし、2種類以上を混合して用いてもよい。

【0010】化2において、nは繰り返し単位の数を表 し、5以上であれば特に限定されないが、余りにも小さ すぎると均一な膜が得られにくい場合があり、また、余 りに大きすぎても溶解性が低下し、均一に製膜すること が困難になる場合があるのでnの範囲は10~3000 0が好ましく、10~10000がより好ましい。

【0011】これらの有機溶媒可溶性の慣換ポリ (p-フェニレンピニレン) を用いることにより、溶液から成 膜する場合、この溶液を塗布後乾燥により溶媒を除去す るだけでよく、また、電子輸送性化合物を混合した場合 においても同様な手法が適用でき、製造上非常に有利で ある。

【0012】上記化2で示される隣換ポリ(p - フェニ レンピニレン)の合成法としては特に限定されないが、 例えば特開平1-254734号公報、特開平1-79 217号公報等に記載されている方法が用いられる。 す フェニレンビニレン)、ポリ(2.5 …ジベンチルオキ 50 なわち、例えば、相当するビス(ハロゲン化メチル)化

合物、より具体的には、例えば、2、5-ジヘプチルオ キシーpーキシリレンジプロミドを、キシレン/第三級 ブチルアルコール混合溶媒中、第三級ブトキシカリウム を用いて重合させる脱ハロゲン化水素法をあげることが できる。また、相当するホスホニウム塩とアルデヒドと をリチウムアルコラートを触媒として反応させる方法で あるwittig法、相当するスルホニウム塩をアルカ り存在下に重合させ、ついで脱スルホニウム塩処理を行 なうスルホニウム塩分解法などが例示される。また、こ る場合、その純度が発光特性に影響を与えるため、合成 後、再沈精製、クロマトグラフによる分別等の純化処理 をすることが望ましい。

【()()13】本発明に用いられる電子輸送性化合物とし ては、発光材料として使用する置換ポリ(p-フェニレ ンビニレン) に対して電子輸送性が高ければ特に限定さ れないが、例えば、オキサジアゾール系化合物、ペンゾ キノン系化合物、ナフトキノン系化合物、アントラキノ ン系化合物、テトラシアノアンスラキノジメタン系化合 物、ジフェニルジシアノエチレン系化合物、フルオレノ ン系化合物、ジフェノキノン系化合物、8-ヒドロキシ キノリンおよびその誘導体の金属錯体等が例示される。 具体的には、特別昭63-70257、同63-175 860号公報、特開平2-135361、同2-135 359、143-152184号公報に記載されているも の等、公知のものが使用可能であるが、オキサジアゾー ル系化合物、ペンゾキノン系化合物、アントラキノン系 化台物、8-ヒドロキシキノリンおよびその誘導体の金 属鉗体が好ましく、特に、2-(4-ピフェニリル)-ジアゾール、ベンゾキノン、アントラキノン、トリス (8-4/リノール) アルミニウムが好ましい。これら の電子輸送性化合物は、単独で用いてもよいし、2種類 以上を混合して用いてもよい。電子輸送性化合物を置換 ポリ (p フェニレンビニレン) に混合して使用する場 合、その量は少なすぎると効果が小さく、多すぎると発 光に寄与しない電流が増加するため、有機ビレ素子にし た場合、輝度等の特性が悪くなる。使用する電子輸送性 化台物の分子量によっても異なるが、混合する割合は長 鎖基置換ポリ (p-フェニレンピニレン) に対して $1\sim 40$ 4(1wt%が好ましく、より好ましくは2~30wt%

【(1() 1(4) 本発明においては、化2で示される置換ポ リ (p-フェニレンピニレン) に、既知の発光材料を分 散させたものを発光層として用いることも含まれる。発 光材料としては特に限定されないが、例えば、ナフタレ ン誘導体、アントラセン及びその誘導体、ペリレン及び その誘導体、ポリメチン系、キサンテン系、クマリン 系、シアニン系などの色素類、8-ヒドロキシキノリン

ェニルシクロペンタジエン及びその誘導体、テトラフェ ニルプタジエン及びその誘導体などを用いることができ る。具体的には、例えば特開昭57-51781、同5 9-194393号公報に記載されているもの等、公知 のものが使用可能である。

6

[0015] 本発明の有機EL素子の構造について以下 に述べる。陽極および陰極からなる一対の電極で、透明 または半透明な電極としては、ガラス、透明プラスチッ ク等の透明基板の上に透明または半透明の電極を形成し 打らの高分子化合物を有機EL素子の発光層として用い 10 たものが用いられる。陽極の材料としては、導電性の金 **属酸化物膜、半透明の金属薄膜等が用いられる。具体的** にはインジウム・スズ・オキサイド (1 TO) 、酸化ス ズ (NESA)、Au、Pt、Ag、Cu等が用いられ る。作製方法としては真空蒸着法、スパッタリング法、 メッキ法などが用いられる。

> 【0016】次いで、この陽極上に置換ポリ(p-フェ ニレンピニレン)と電子輸送性化合物を含む発光層を形 成する。成膜方法としてはこれら材料の混合液を使用し てスピンコーティング法、キャスティング法、ディッピ ング法、パーコート法、ロールコート法等の整布法また は真空蒸着法が例示されるが、混合溶液をスピンコーテ ィング法、キャスティング法、ディッピング法、パーコ --ト法、ロールコート法等の塗布法により成膜するのが 特に好ましい。

> [0017] 発光層の膜厚としては5A~10 μm、好 ましくは10A~1μmである。電流密度を上げて発光 効率を上げるためには100~5000人の範囲が好ま しい。なお、塗布法により薄膜化した場合には、溶媒を 除去するため、減圧下あるいは不活性雰囲気下、室温以 上で材料の分解温度以下、具体的には30~330℃、 好ましくは60~300℃、さらに好ましくは100~ 250℃の温度で熱処理することが望ましい。熱処理す る時間としては、溶媒を除去するためには少なくとも1 0分以上処理することが好ましく、実用的には1~24 時間がより好ましい。

> 【0018】また、別の態様である発光層が電子輸送性 化合物を含まない場合には上記の成膜方法で発光層を設 け、その上に電子輸送層を形成する。電子輸送層の材料 としては前述の電子輸送性化合物が用いられる。

【0019】電子輸送性化合物の成膜方法としては、特 に限定されないが、粉末状態からの真空蒸着法、あるい は溶媒に溶かした後のスピンコーティング法、キャステ ィング法、ディッピング法、パーコート法、ロールコー ト法等の塗布法、あるいは上記化2の長鎖基置換ポリ (p-フェニレンピニレン) またはそれとは別の高分子 化合物と電子輸送性化合物とを溶液状態または溶融状態 で混合し分散させた後のスピンコーティング法、キャス ティング法、ディッピング法、パーコート法、ロールコ 一ト法等の塗布法を用いることができる。混合する高分 およびその誘導体の金属錐体、芳香族アミン、テトラフ 50 子化合物としては、特に限定されないが、電荷輸送を極

度に阻害しないものが好ましく、また、可視光に対する 吸収が強くないものが好適に用いられる。例えば、上記 化2の長鎖基置換ポリ (p-フェニレンピニレン)、ポリ (2、5-ジメトキシーp・フェニレンピニレン)、ポリ (2、5-ジメチルーp-フェニレンピニレン)、ポリ (2、5-ジメチルーp-フェニレンピニレン)、ポリチオフェン及び その誘導体、ポリ (2、5-チエニレンピニレン)及び その誘導体、ポリカーボネート、ポリメタクリレート、ポリメチルメタクリレート、ポリスチレン、ポリ塩化ビニル、ポリシロキサンなどが例示される。製験が容易に 10 行なえるという点では、統布法を用いることが好ました。

【0.0.2.0】電子輸送層の膜厚は、少なくともピンホールが発生しないような厚みが必要であるが、あまり厚いと素子の抵抗が増加し、高い駆動電圧が必要となり好ましくない。したがって、電子輸送層の膜厚は $5.\Lambda\sim1.0$ μ m、好ましくは $1.0.\Lambda\sim1.\mu$ m、さらに好ましくは $5.0\sim2.0.0$ 0.0 Λ である。

【0021】次いで、発光層が関換ボリ(pーフェニレンビニレン)と電子輸送性化合物との混合層の場合はこの間の上に、また発光層と電子輸送層が積層されている場合は電子輸送層の上に電極を設ける。この電極は電子注入陸極となる。その材料としては、特に限定されないが、イオン化エネルギーの小さい材料が好ましい。例えば、Al、In、Mg、MgとAgの合金(MgーAg合金と記載することがある)、In-Ag合金、MgーIn合金、グラファイト薄膜等が用いられる。これらの中ではMgとAgの合金が好ましい。陰極の作製方法としては真空蒸着法、スパッタリング法等公知の方法が用いられる。

【0022】なお、本発明のEL素子の構造としては、 これまで述べた陽極/発光層/陰極(/は層を積層した ことを示す)、あるいは陽極/発光層/電子輸送層/陰 極の構造以外に、陽極と発光層の間、または陰極と電子 輸送層との間に高分子化合物のバッファー層を有する組 み合わせの構造、すなわち陽極/バッファー層/発光層 /陰極、陽極/パッファー層/発光層/電子輸送層/陰 極、陽極/発光層/パッファー層/陰極、陽極/発光層 /電子輸送層/パッファー層/陰極、陽極/パッファー **層/発光層/パッファー層/陰極、陽極/パッファー層 40 /発光層/電子輸送層/パッファー層/陰極をとること** もできる。バッファー層に用いる高分子化合物としては 特に限定されないが、電荷輸送を極度に阻害しないもの が好ましく、また、可視光に対する吸収が強くないもの が好適に用いられる。例えば、ポリ (Nーピニルカルバ ゾール)、ポリアニリン及びその誘導体、ポリチオフェ ン及びその誘導体、ポリ(2,5-チエニレンピニレ ン) 及びその誘導体、ポリシラン及びその誘導体などが 例示される。成膜が容易に行なえるという点では、塗布 法を用いることが好ましい。パッファー層の厚みは通常 50 た。

5 Å ~ 1 0 μ m、電流密度を上げて発光効率を上げるためには好ましくは 1 0 ~ 5 0 0 0 Å、より好ましくは 2 0 ~ 1 0 0 0 Å である。

R

[0023]

【実施例】以下本発明の実施例を示すが、本発明はこれ に限定されるものではない。

【0024】実施例1

スパッタリングによって、200人の厚みで1T〇膜を 付けたガラス基板に、特開平1-79217号公報の実 施例6で2,5-ジヘプチル-p-キシリレンジプロミ ドの代わりに 2、5 - ジヘプチルオキシー p - キシリレ ンジブロミドを用いて実施例6記載の方法で台成したポ り(2.5-ジへプチルオキシ-p-フェニレンビニレ ン)(ゲルパーミエーションクロマトグラフ(G P C) によるポリスチレン換算の数平均重合度約36()] と地 子輸送性化合物として2-(4-ビフェニリル) 5 -(4-t-プチルフェニル) -1, 3, 4-オキサジア ゾール〔ポリ(2、5ージヘプチルオキシーp-フェニ レンピニレン) に対する混合割合は5w (%] の0.6 7wt%トルエン/クロロホルム (3/2重量比) 溶液 を用い、スピンコートにより800人の厚みで成膜し た。次いで、これを減圧下60℃で1時間乾燥した後、 その上に陰極として、1nを3000人蒸若して、有機 EL素子を作製した。蒸着のときの真空度は3×10つ Torr以下であった。この素子に電圧19. 4Vを印 加したところ、電流密度275mA/cm²の電流が流 れ、輝度160.6cd/m²のオレンジ色のEL発光 が観察された。また20cd/m2の輝度にするための 電圧は13.2 Vであった。

30 【0025】実施例2

2-(4-ビフェニリル)-5-(4-t-ブチルフェニル)-1、3、<math>4-オキサジアゾールをポリ(2,5-ジへブチルオキシーp-フェニレンピニレン)に対して15w t %とした以外は実施例1と同じ方法で890 Aの厚みの発光層を持つ、有機E L 素子を作製した。この素子に電圧26.0 Vを印加したところ、電流密度2 I9 mA/c m² の電流が流れ、輝度7 1、9 c d/m²のオレンジ色のE L 発光が観察された。また2 0 c d/m²の輝度にするための電圧は19.6 Vであった。

【0026】実施例3

2- (4-ピフェニリル) -5- (4-t-ブチルフェニル) -1, 3, 4-オキサジアゾールをポリ (2, 5-ジヘブチルオキシーp-フェニレンピニレン) に対して2. 5 wt %とした以外は実施例1と同じ方法で1010Aの厚みの発光層を持つ、有機EL素子を作製した。この素子に電圧19. 4 Vを印加したところ、電流密度56mA/cm²の電流が流れ、輝度46.8 cd/m²のオレンジ色のEL発光が観察された。また20cd/m²の輝度にするための電圧は17.5 Vであった

【0027】比較例1

ポリ (2.5-ジヘプチルオキシーpーフェニレンピニ レン) に2- (4-ピフェニリル) -5- (4-t-ブ チルフェニル) - 1, 3, 4-オキサジアゾールを混合 しない以外は実施例1と同じ方法で980人の厚みの発 光層を持つ、有機EL素子を作製した。この素子に電圧 33.3 V を印加したところ、電流密度 617 mA/c m:の電流が流れたが、輝度26.4cd/m²のオレ シジ色のEL発光が観察されただけであった。また20

【0028】実施例4

ポリ (2、5-ジヘプチルオキシ-p-フェニレンピニ レン) の代わりに、特開平1-79217号公報の実施 例6で2、5-ジへプチル-p-キシリレンジプロミド の代わりに2.5 ジヘキシルオキシー p - キシリレン ジブロミドを用いて実施例6記載の方法で合成したポリ (2. b-ジヘキシルオキシーp-フェニレンピニレ ;) (GPCによるポリスチレン換算数平均重合度約1 6 (1) を用い、2 (4 ピフェニリル) -- 5 -- (4-1 ブチルフェニル) -1, 3, 4-オキサジアゾール をポリ (?) , 5-ジヘキシルオキシ-p-フェニレンピ ニレン) に対して10wt%混合し、溶媒としてクロロ ホルムを用いた以外は実施例1と同じ方法で1300Å の風みの発光層を持つ、有機EL素子を作製した。この 素子に電圧25.0 Vを印加したところ、電流密度34 6 m A / c m² の電流が流れ、輝度44.6 c d / m² のナレンジ色のEL発光が観察された。また20cd/ mi の輝度にするための電圧は23.5Vであった。

【ロ029】実施例5

ポリ (2、5 ジヘプチルオキシ p フェニレンビニ レン)の代わりに、特開平1-79217号公報の実施 例6で2、5-ジヘプチルーp-キシリレンジプロミド の代わりに 2. 5 ージペンチルオキシー p ーキシリレン ジプロミドを用いて実施例6記載の方法で合成したポリ (2、5 - ジベンチルオキシーp - フェニレンピニレ ン) (GPCによるポリスチレン換算数平均重合度約4 00) を用い、2-(4-ピフェニリル)-5-(4-1-フチルフェニル)-1,3,4-オキサジアゾール をポリ(2、5~ジベンチルオキシーカーフェニレンピ 40 ニ!」) に対して10wt%混合し、溶媒としてクロロ ホルムを用いた以外は実施例1と同じ方法で1400人 の思みの発光層を持つ、有機EL素子を作製した。この 表子に電圧23、3Vを印加したところ、電流密度38 6 mA/c m² の電流が流れ、輝度 5 1. 4 c d/m² のオレンジ色のEL発光が観察された。また20cd/ m′の輝度にするための電圧は22.5Vであった。

【0030】比較例2

2 -- (4 - ピフェニリル) -5 - (4 - t -ブチルフェ ニル) 1.3、4 オキサジアゾールをポリ(2,5 50 圧は18.2 Vであった。

-ジヘプチルオキシ-p-フェニレンピニレン) に対し て44.4wt%混合した以外は実施例1と同じ方法で 2600人の厚みの発光層を持つ、有機EL素子を作製 した。この素子に電圧40、0Vを印加したところ、常 流密度1360mA/cm2の電流が流れたが、輝度1 3. 4 c d / m² のオレンジ色のE L 発光が観察された だけであった。また電圧を上げると絶縁破壊のため20

cd/m² の輝度にすることができなかった。

10

【0031】実施例6

c d / m = の輝度にするための電圧は32.9 Vであっ 10 スパッタリングによって、200 Aの厚みで L T O 膜を 付けたガラス基板に、実施例1と同様の方法で合成した ポリ (2, 5-ジヘプチルオキシーp-フェニレンビニ レン) と電子輸送性化合物としてアントラキノン(ボリ (2, 5-ジヘプチルオキシ-p-フェニレンピニレン に対する混合割合は5wt%)の0.67wt%トルエ ン/クロロホルム (3/2重量比)溶液を用い、スピン コートにより1100人の厚みで成膜した。次いで、こ れを減圧下60℃で1時間乾燥した後、その上に陰極と して、1nを3000A蒸着して、有機EL素子を作製 した。蒸着のときの真空度は3×10-6 Torr以下で あった。この素子に電圧20.8 Vを印加したところ、 電流密度165.2mA/cm²の電流が流れ、輝度1 46 c d / m2 のオレンジ色のE L 発光が観察された。 また、20cd/m²の輝度にするための電圧は16. 8 V であった。

【0032】実施例7

ITO膜上にパッファー層としてポリ(2,5 チエニ レンピニレン)とポリ(p – フェニレンピニレン)の 7:3 (重量比) の混合物から成る層をつけた以外は、 30 発光層、陰極は実施例6と同じ方法で、バッファー層と 発光層の厚さの合計が1500人の有機EL素子を作製 した。ここで、ポリ(2、5-チエニレンビニレン)と ポリ (p-フェニレンピニレン) の7:3の混合物から 成る層は、特開平1-9221号公報の実施例1に記載 の方法で得たポリ (2, 5-チエニレンピニレン) (P TV) 中間体をN、N-ジメチルホルムアミド(DM F) に溶解してPTV中間体溶液としたものと、特開昭 59-199746号公報の実施例1に記載の方法で合 成したポリ(p-フェニレンピニレン)(PPV)中間 体のBr 塩の水溶液を大量のNaBF,水溶液に添加 して対イオン (Br-) をBF4 た交換し、沈澱とし て回収したPPV中間体のBF。 塩をDMFに溶解し てPPV中間体溶液としたものを、熱処理後生成する両 高分子の重量比が7:3となるような割合で混合した溶 液をスピンコートにより成膜し、200℃で熱処理する ことにより作成した。この素子に電圧24. 4 Vを印加 したところ、電流密度70.8mA/cm²の電流が流 れ、輝度120cd/m²のオレンジ色のEL発光が観 察された。また、20cd/m²の輝度にするための電

【0033】 実施例8

アントラキノンの代わりにベンゾキノンを混合した以外 は実施例6と同じ方法で630人の厚みの発光層を持 つ、有機EL素子を作製した。この素子に難圧18.3 Vを印加したところ、電流密度163.4mA/cm² の電流が流れ、輝度63cd/m²のオレンジ色のEI 発光が観察された。また、20cd/m²の輝度にする ための地圧は14.8 Vであった。

【0034】実施例9

実施例1と同じ方法でITO膜を付けたガラス基板に、 実施例12回じ方法で合成したポリ(2,5-ジペプチ ルオキシー ローフェニレンビニレン) (ゲルバーハエー ションクロマトグラフ (GPC) によるポリスチレン換 算の数平均重合度約360〕の0.75wt%クロロホ ルム溶液を用い、ディッピングにより成膜した。つい で、これを減圧下60℃で1時間乾燥した後、その上に 電子輸送層として、トリス(8-キノリノール)アルミ ニウムを700A蒸着し、ついで陰極として、Mg-A g合金 (重量比10:1) を1500A、さらにその上 にAgを1000A蒸着して、有機EL漆子を作製し、20/能である。 た。有機層の厚さは合計910人であった。また、蒸着

12

のときの真空度はいずれも3×10°Torr以下であ った。この条子に電圧17.8Vを印加したところ、電 流密度420mA/cm゚の電流が流れ、輝度2290 c d $/m^2$ のオレンジ色のE L 発光が観察された。発光 スペクトルはポリ(2,5-ジヘプチルオキシーp‐フ エニレンピニレン)の蛍光スペクトルと一致した。

【0035】比較例3

電子輸送層を設けない以外は、実施例9と同じ方法で有 機EL素子を作製した。この素子に電圧9、2Vを印加 したところ、電流密度569mA/cm²の電流が流 れ、輝度 1 1 8 9 c d / m² のオレンジ色の E L 発光が 観察された。また、これ以上電圧を上げても輝度は向上 せず、11.7Vで素子の破壊のため発光しなくなっ た.

[0036]

【発明の効果】以上説明したように、本発明の有機 E.L. 秦子は、従来のものと比較して、低電圧駆動で、しかも 輝度が向上しており、パックライトとしての面状光源、 フラットパネルディスプレイ等の装置としての使用が可 PAGE BLANK (USPTO)